**FICHA ELEMENTO QUÍMICO**

1. Consultar sobre el elemento asignado la siguiente información, utilizar el recurso que aparece en la wiki: [www.ptable.com](http://www.ptable.com)

* Símbolo
* Nombre
* Número atómico (Z)
* Número de masa (A)
* Metal/No metal/Metaloide/gas noble
* Números de oxidación más importantes
* Densidad
* Estado de agregación a 25°C: sólido, líquido, gas, desconocido
* Etimología: Explicación del nombre del elemento
* Origen del elemento: indicar cómo se encuentra en la naturaleza y cómo se obtiene.
* Abundancia en la naturaleza y/o universo
* Aplicaciones del elemento
* Año de descubrimiento

1. Realizar una infografía para el elemento asignado teniendo en cuenta la información anterior y los siguientes parámetros:

* Hoja tamaño Carta
* Letra del Símbolo Químico Calibri 300
* Color de la letra del símbolo químico según el estado de agregación a 25°C: **AZUL MARINO**  si es líquido (Hg y Br), **ROJO** si es gaseoso. Sólo son gaseosos a esa temperatura H, N, O, F, Cl, He, Ne, Ar, Kr, Xe y Rn **BLANCO** si es desconocido: elementos de número atómico del 104 al 118, **NEGRO**  si es sólido, la mayoría de los elementos.
* Incluir imágenes que representen la información y textos cortos o palabras construyendo la ficha del elemento de manera creativa y ordenada. Incluir la información consultada y las fuentes bibliográficas utilizadas.
* Enviar la ficha por correo al terminar.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Calcio**  **40**    **20** | **Ca** | **+2**  **1550 Kg/m3** |